16 ANSWER 14 OF 33 HCA COPYRIGHT 2001 ACS

¥

Full-text AN 116:139697 HCA TI Aromatic nonlinear optical material containing mitroamiline and cyanocarpoxylic acid

IN Takeya, Yutaka

FA Teijin Ltd., Japan

Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 5 pp. SO

CODEN: JKXXAF

Patent DT

LA Japanese

FAN.CNT 1

	PATENT NO.	KIND	DATE	APPLICATION NO.	
ΡI	JP 03230127		19911014	JP 1990-24442	19900205

ΡI

MARPAT 116:139697 The title material comprises a solid soln. of p-nitroaniline and os XYAr(CH:CH)nCH:C(CN)CO2H (Ar = C5-14 arom. group; X, Y = R10, NR2R3, SR4, AB cyano, NO2, CO2R5, OCOR6, CONR7R8, NR9COR10, R11; R1-11 = H, C1-8 hydrocarbon). The solid soln., e.g., a mixt. of 2-cyano-5-(4methoxyphenyl)-2,4-pentadienoic acid and p-nitroaniline, showed strong second harmonic generation.

⑤日本国特許庁(JP) ⑥特許出願公開

# ②公開特許公報(A) 平3-230127

®Int.Cl.⁵ G 02 F 1/35 C 07 C 255/41 識別記号 5 0 4

广内整理番号

磁公開 平成3年(1991)10月14日

7246-2H 6516-4H

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全:頁)

芳香族非線形光学材料 **軽発明の名称** 

頤 平2-24442 20特

願 平2(1990-2月5日 霓出

谷 包発 明 者

東京都日野市旭が丘4丁目3番の2 帝人株式会社東京研

究センター内

帝人株式会社 ①出 願 人

大阪府大阪市中央区南本町1丁目6番7号

弁理士 白井 重隆 砂代 理 人

1. 発明の名称

芳香族非線形光学材料

- 2. 特許請求の範囲
- (1)下記一般式(1)

$$X - Ar - (CH = CH) - CH = C - CN$$

$$COOH$$

〔式中、 n は 0 、 1 または 2 を、 A r は炭素数 5 ~14の芳香族基を、X、Yは同一または異なり、 R,-0-で表されるエーテル基、

-N  $(R_{ au})$  R,で表されるアミノ基、-SR。 で表されるチオエーテル基、シアノ基、ニトロ基、 - COOR,、- OCOR,で表されるエステル 基、-CON(R,) R.、-N(R,) COR, で表されるアミド基、一R」で表される炭化水素 基からなる群から選ばれる官能基を示し、ここで R 、  $\sim R$  , は同一または異なり、炭素数  $1 \sim 8$  の 炭化水素基、または水素原子を示す)

の固溶体からなることを特徴とする非線形光学材

3 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、非線形光学材料に関し、さらに詳細 には、大きな二次の非線形光学物性を有する有機 芳香族系材料に関する。

〔従来の技術〕

非線形光学効果とは、例えばレーザ光のような 強い光電場を物質に印加した場合、その物質の電 気分極応答が印加電界の大きさの単に一次に比例 する関係から、印加電場の大きさの二次以上の高 次の効果が表れることをいう。

二次の非線形光学効果には、入射光の波長を1 /2の波長変換する第2高調波発生、1種類の改 長の光を2種類の光に変換させるバラメトリック 発振、逆に2種類の波長の光から:種類の波長の 光を発現させる二次光混合などがある。これらの 諸特性から、非線形光学効果を有する材料は、将 で表されるカルボン酸と、ドーニトロアニリンと、一来的には、光データ処理、情報処理または光通信

#### 特閒平3-230127(2)

シクテムにおいて用いられる光スイッチ、光大モリーある。は光信号儀質処理に用いられる光刃穿定素子。光スイッチなどの素子上して使用される。一般に、この冷野においては、しいるが、無機材料は、その性能指数がもまでれているが、無機材料は、その性能指数がもまでれているが、無機材料は、その性能指数がもまでれているが、無機材料は、その性能指数がもまでれている。を選集が小さい、形態加工性との良くない、安定性が低いなど、吸湿性が大きな形成するのに大きな医性があられる。

近年、これらの無機材料に対して、有機材料の 検討が盛んに試みられるようになってきた。

これは、有機物の応答が主として、大電子系の分極に準拠するので、非線形光学効果が大きく、かつ応答速度も大きいことが確かめられ、報告されている。例えば、エイシーエス・シンボジウムシリーズ、233巻(ACS) Symrotium Series 第233巻、19B3)に数多くの報告例がなされている。本発明で、問題とする一次の非線形光学特性は、3階のデンノルである

ることで分子分極を増大させた化合物は、環内の電子配置の移動効果の結果、大きな非線形性が期待されるが、実際には、その分子分極の大きさのために反転対称中心を有する構造となり、第2高調波の発生が観測されないことが多い。一般に、結晶構造を制御することは、困難な技術であり、特に対称中心を崩すような結晶系を作成するのは難しい。

この困難を克服するために、本発明者は、先に 光学活性のキャル構造を利用する発明を出願し (特願昭 6 3 - 7 2 0 8 C 号、特願昭 6 3 - 7 2 0 8 2 1 号)、分子としてのまま線用感受受いた成立とに成功してもといれてもといれてありままに成功してもいたである。 一方、高いして、2 - メナルームトロアニリン(MNA)がある。 がは、2 - メナルームトロアニリン(サイム)がある。 がは、コースといいが、は、コアニリンと発現が果で結晶によって、反転対になった。 分別の関係して、反転対によっての形成するために関金された材料にある。 を抑制するために関金された材料である。 を抑制するために関金された材料である。 を抑制するために関金された材料である。

ので、分子または結晶で対象中心が存在すると難 在れしない。この理由のために、有機物では、分 子のいったでは、大きな分子非線形感要率を有し ていても、固体化、結晶化の段階ではその大きい 非維形感受罪を発現させる背景となる分権の効果 のおにより安定な中心対称のある構造が優先的の 形成され、このために光学素子として二次の非線 形光学効果が全く発現されないという問題があっ た。一般に、第2有調波発生能は、分子内での分 極が大きく、かつその分極の寄与が大きくなる畏 い共役系ほど大き(なるが、逆に共役長さが長く なると吸収放長は、長放長側に移り、入射光の1 / 2 波長に対応することが起こる。その際、発生 する第2高調波を吸収し、屈折率の変化する光損 傷や、化学的に変性、あるいは熱エネルギーの吸 収により燃焼することがある。従って、単純に共 役長さを延長することは有利でないことが多い。

例えば、下記式(1)で表されるようなカルボ キシル基、シアノ基のごとく電子吸引性の大きい 基と、さらにベンゼン環に種々の置換基を導入す

トロアニリンそのものが反転対称中心のない構造を取り得れば、新規に合成する必然性がないばかりか、分極効率の高い単純な構造の効果を充分に発現させることが可能となり、工業的意義は大きいものと考えられる。

## [発明が解決しようとする課題]

本発明は、種々の非線形光学素子のための二次 の非線形発生能を増大させた、 p ーニトロアニリンの反転対称性のない結晶性化合物を提供することを目的とする。

〔課題解決のための手段〕

本発明は、下記一般式(1)

(式中、nはC、1または2を、Arは炭素数5~14の芳香族基を、X、Yは同一または異なり、R、-○-で表されるエーテル基、

ーN(R:)R:で表されるアミノ基、一SR。 で表されるチオエーテル基、シアノ基、ニトロ基。

### 持欄 A 3-230127 (3)

一〇〇〇下が、一〇〇〇下、で表されるエヌテル 奏、一〇〇下(Roo、 E. 、一下(R·) C C C R で表されるアミド基、一R(で表される炭化水素 基からなる群から選ばれる官能基を示し、ここで 長、一R、は同一または異なり、炭素数)~8の 炭化水素基、または水素原子を示す)

で表されるカルギン酸と、ドーニトロアニリンと の固溶体からなることを特徴とする非線形光学材 料である。

一般式(1)において、Arは炭素数 5~14 の芳香族基を示す。このArとしては、例えばピリジン、ベンゼン、ピフェニル、インデノ、ナフタレン、ピフェニレン、マセナフチレン、ベンゾフレン、ベンゾチオフェン、インドール、キリリン、インドール、キサンティットリン、カルバゾール、キサンテンがは、ベンゼンになる。就はアタレンから誘導される基が好ましい。

また、一般式 (!) において、 X、 Y はいずれ かが水業原子の場合、水業原子以外の置換基は

溶媒の中での混合により実施しうる。かかる溶媒 としては、エタノール、メタノールらのアルコー ル類、ジオキサン、テトラハイドロフランらの環 状エーテル類を好ましく挙げることができる。

また、融液から固溶体を形成する方法が操作性 の 観点からより好ましいが、化合物の安定性の観点から、あまり高温で行うのは好ましくなく、 Pーニトロアニリンの融点付近に設定することが、 操作性からも安定性からも望ましい。

かくして得られたカルボン酸と p ー ニトロアニリンの固溶体は、結晶の形態をとり、成形性に優れ、各種素子に賦形することが可能であり、非線 形光学応用分野に適用することができる。

#### (実施例)

以下に実施例を用いて、本発明をさらに詳しく説明する。

なお、実施機中、%は特に断らない限り、重量 基準である。

また、実施例中、第2高調波発生の概定は、次のように行った。

- OH = OH - 基とも一位または(一位にあることが好ましく、ともに死業原子収外の場合はり一位および(一位にあることが好ましい。

非線形光学効果を高からしめるためには、分子 構造として大きな双極中を有することが必要であ り、この目的のために一般式(1)は、シアノ基、 カルポキシル基を同一模案原子上に存在させる。

また、その分子分極が相互に干渉しあうために は共役系があることが望ましいが、共役長さが長 くなると吸収極大が長改長側に伸び、入射光波長、 あるいは第2高調波により損傷を生ずる恐れがあ る。このために、共役長はあまり長くてはならな

pーニトロアニリンは、市販のものをそのまま あるいは適宜適当な溶媒から再結晶精製して用い ることができる。

本発明の匿溶体は、一般式(1)のカルギン酸 とローニトロアニリンとがモル比で1:5~5: 1から好ましく形成される。

固溶体の形成は、溶離物、固相あるいは適当な

すなわち、エス・ケー・クルツ (S. K. Kurtz) らによるジャーナル オブ アブラ イド フィブックス (J. Appl.

Phys.)39巻、3798頁(1968年)中に記載されている方法に準拠して本発明の粉末に対して行った。入射光源として、Nd. YACレーザ(2KW/2Hzパルス)の1.06μmの光線を使用、ガテスセル中に充填した粉末サンプルに照射し、発生した緑色光を検知することにより行った。

代表的なカルボン酸の合成例

えて固体を回収した。

1. 72 g の水酸化ナトリウムを含む 40 m 水 溶液にシアノ酢酸 y チル2. 51 g を加え、さら に攪拌下にアーメトキシシンナムアルデヒド 2. 76 g を加えて、85℃に加熱し、40時間 攪拌を継続した。反応終了後、12 N の塩酸に加 この数体をデター・ルート混合溶媒で再結前。 目的智な、ことを進か、このものの難点は ではくなった素分析値は、ここもを、((分)も

- 要外可視さいか、ルの吸収極大砂長は、そのま もか(メイジール中媒中)であった。

<u> 変表類 2 (1 - ・アノー 3 - (4 - = + = ケイ</u> <u> - 駅) (2 全数 ( ) ) の</u> の 全版 (

12、77をの水酸化ナトリウムを含む400 耐水溶液にシアノ酢酸メチル30、39を容解 させたのち、キッパ雰囲気下にカーニトロヘンズ アルデヒド24、16をを加え、51時間関粋加 対理液を単統した。反応後、12N塩酸に加え、 抗微を回収した。この固体をメタノールから、再 結晶を繰り返し、収率51%で結晶を得た。

融点2:7つ、元素分析値は、C:55、91%、日、、53%、N:12 80%となり、計算師のつ、55 62%、日:2 75%、以

参考例 4 ~ 5 「全種・ルボン酸「化合物」4 ~ 9 )) の合成1.

参考例3と同様な方はで第1表に示す各種カルボン酸(化合物(4~5))(それぞれ参考例4~9に対応する)を合成した。

第1裏

化学構造	点類	A
H.CC - CF - C (CH) COOK	229	320
(F,C), N - CH - C(CN) COOH	22€	359
(F,C), N - CH = CE-	288	440
- TH - C(CN, E0: H	2:0	295
2 - CH = 2H - CH = C (CM) COOH	212	320
- CH - CH - CH - CH-	238	3 E C
	H <sub>2</sub> CC - (CN) COOR (F <sub>2</sub> C), N - (CH - C(CN) COOR (F <sub>3</sub> C), N - (CH - CE -	H; CC - 3 · CF - C (CN) COON 229  (F; C); N - CE - C (CN) COOH 226  (F; C); N - CH - CE - CE - 288  - CH - C(CN) COOH 210  - CH - CH - CE - C (CN) COOH 212  - CH - CH - CE - C (CN) COOH 212

.... d 352157855.

融点は206、10、元素分析値はC: 61、94%、H:4、78%、N:6、04% となり、計算値のC:61、79%、H:4、7 6%、N:6、01%とよい一致を示した。

- X... は、3 5 3 n mであった。

赤外吸収スペクトルには、微数 2、 2 2 1 cm <sup>-1</sup> にこれ基、1、 9 5 6 cm <sup>-1</sup>、1、 5 7 6 cm <sup>-1</sup>、 1、 5 1 2 cm <sup>-1</sup>にベンゼン環ならびに共役二重結合の存在を認めた。

実 佐伽 1 (固 溶 体 の 形 成 (北 成 方 法 ( A ))

参考例1で得られた化合物(1)2、09とアーニトロアニリン2、68を粉末でより混ぜ合わせ、70℃の油にてエタノール60虹に溶解し、均一溶液を室温まで冷却することで4、06の黄色結晶を得た。

この固体を粉砕し第2高調改発生能を調べたと ころ、尿素の約10倍の強度を示した。

実施例2 (固定体の形成(形成方法(B)) 参考例1で得られた化合物・1) 2. 0 g と p ーニトロアニリン2. 5 g を粉末でよく混ぜ合わせ、これを1 € C でに 2 0 分離置した。

混合系は、均一な液状となり窒温に冷却すると 結晶固体が折出した。

この結晶をより粉砕して第1高調波発生能を調べたところ。尿素の約16倍の程度を示した。

里推例3~14 (固沒体に形成)

実施例1の形成方法(A)または実施例2の形成方法(B)で第2表に示す化合物のターニトロアニーショの固定体を作成し、その第2高調査

#### 特開手3-230127(5)

(SHG)発生能(対尿素に)を垂べた。 結果を第2表に示す。

第二表

実施例	化合物番号	形成方法	SFG発生症
3	2	Α.	3
4	2	. В	13
5	3	. А	5
€	3	В	: 2
7	4	, A	5
8	4	В	16
9	5	В	4
1 0	6	В	8
1 1	7	В	10
1 2	8	В	1 2
1 3	9	A	9
1 4	9	В	1 4

#### (発明の効果)

本発明のpーニトロアニリンの反転対称性のない結晶性化合物は、非線形光学効果が大きいので 光データ処理、情報処理または光通信システムに おいて用いられる光スイッチ、光メモリ、あるいは光信号液質処理に用いられる光双安定業子、光 スイッチなどの素子としてひろく利用することが てきる。

> 特許出願人 帝 人 株式会社 代理人 弁理士 白 井 重 隆